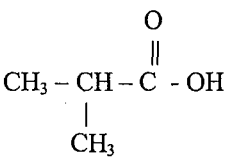
4) Sachant que l'alcool contenu dans le flacon est à chaîne carbonée ramifiée :
   a) Identifier cet alcool.
   b) Donner la formule semi-développée de (E).
5) Lorsque le permanganate de potassium est en excès, l'oxydation ménagée de l'alcool considérée abouti à un produit (F) soluble dans l'eau, et dont la formule semi-développée est :



   a) A quelle famille appartient (F) ?
   b) La dissolution totale d'une masse m du composé (F) dans l'eau, donne une solution aqueuse de volume V =50 mL et de concentration C =10^{-1} mol.L^{-1}. Calculer la valeur de la masse m.
   On donne en g.mol^{-1} les masses molaires atomiques :
   M_C = 12 ; M_H = 1 ; M_O = 16.

EXERCICE 5 : (Bac Tunisien 2009)

Soit un alcool (A) de formule brute C_3H_8O.

1) Ecrire les formules semi-développées des alcools isomères de (A) et donner leurs noms.
2) Pour identifier l'alcool (A), on réalise son oxydation ménagée par le dichromate de potassium en milieu acide. On obtient un composé (B), qui s'oxyde à son tour pour donner un produit (D). Le composé (B) réagit avec le réactif de SCHIFF.

Qarray.tn Aqra Blech- Qarray.tn